SYNTHÈSES

DE PHARMACIE

ET DE CHIMIE

PRÉSENTÉES ET SOUTENUES A L'ÉCOLE DE PHARMACIE.



PARIS.

E. THUNOT ET C*, IMPRIMEURS DE L'ÉCOLE DE PHARMACIE,
RUE RACINE, 26, PRÈS DE L'ODÉON.

1855

(")

PROFESSEURS DE LA FACULTÉ DE MÉDECINE.

MM. DUMÉRIL. BOUCHARDAT.

ÉCOLE SPÉCIALE DE PHARMACIE.

ADMINISTRATEURS.

MM. Bussy, Directeur.

GUIBOURT, Secrétaire, Agent comptable LECANU, Professeur titulaire.

PROFESSEURS.

MM.	Bussy						
	GAULTIER DE	C	LA	U	BR'	Ŷ.	Chimie.
	LECANU						Pharmacie.
	CHEVALLIER.						Pharmacie.
	GUIBOURT						
	GUILBERT						Histoire naturelle.
	CHATIN						Botanique.
	CAVENTOU.						Toxicologie
	Soubeiran.						Physique.

AGRÉGÉS

MM. GRASSI DUCOM. FIGUIER. ROBIQUET. REVEIL.

Nora. L'École ne prend sous sa responsabilité aucune des opinions émises par les candidats.

SYNTHÈSES DE PHARMACIE ET DE CHIMIE

PRÉSENTÉES ET SOUTENUES A L'ÉCOLE DE PHARMACIE.

SIROP DE CAPILLAIRE.

SYRUPUS CUM ADIANTHO.

Lapillaire du Canada (Adianthum pedatum)	6
Eean bouillante (Aqua bulliens)	750
Sucre blanc (Saccharum album)	1500
Faites infuser les deux tiers du Capillaire dans l'eau; a	ajoutez l
sucre à l'infusion, et faites le sirop, que vous clarifiere	z avec l
planc d'œuf; quand il sera cuit versez le tout bouillant	dans u
pain-marie où vous aurez mis le reste des feuilles de Ca	pillaire
aissez infuser pendant deux heures, et passez le sirop.	

EXTRAIT DE GENIÈVRE.

EXTRACTUM BACCARUM JUNIPERI.

24 Bajes de Genièvre (Juniperus communis) 1000
Eau distillée (Aqua stillatitia) à 25 ou 30° 3000
Contusez très-légèrement les baies de genièvre avec un pilon
de bois; faites-les macérer dans l'eau pendant vingt-quatre heures,
passez avec une très-légère expression, ajoutez une nouvelle
quantité d'eau sur les baies, passez encore après douze heures de
macération, filtrez les liqueurs à la chausse et évaporez-les, à
une chaleur modérée, en consistance d'extrait mou.
Name of the Paris

TABLETTES DE CACHOU.

TABELLÆ CUM CATECHU.

EAU DISTILLÉE DE MÉLILOT.

HYDROLATUM FLORUM MELILOTI.

POMMADE NITRIOUE.

(Pommade oxygénée.)

POMMATUM NITRICUM

Acide nitrique à 32º (Acidum nitricum). 500
Acide nitrique à 32º (Acidum nitricum). 6
Faites liquéfier l'axonge dans un vase de terre; ajoutez l'acide
nitrique, et continuez de chauffer en remuant continuellement
avec une baguette de verre, jusqu'à ce qu'il commence à se dégager des bulles de gaz nitreux; retirez du feu; continuez d'agiter,
et quand la pommade sera à moitié refroidie, coulez-la dans des
moules de papier.

acide mitrique

Nitraled polasie

1000

ACIDE NITRIOUE.

(Acide azotique.)

ACIDUM NITRICUM.

Mitrate de potasse (Nitras potassicus).
Acide sulfurique à 66° (Acidum sulfuricum).

Mettez le sel pulvérisé dans une cornue de verre, versez-y ensuite l'acide sulfurique au moyen d'un tube que vous introduirez par le coi de la cornue, et qui descendra jusque dans la panse; retirez ce tube avec précaution de manière à ne point répandre d'acide dans l'intérieur du col. Adaptez à la cornue une allonge et un ballon de verre tubulé; chauffez doucement d'abord, puis augmentez le feu vers la fin de l'opération jusqu'à ce qu'il ne passe plus rien à la distillation.

L'acide ainsi obtenu est impur; mais il peut être employé sans inconvénient à la préparation de divers produits. Il est très-concentré, et on l'amène par une addition d'eau au degré de dilution nécessaire

On peut l'obtenir tout à fait pur en le privant d'un peu d'acide sulfurique qu'il entraîne à la distillation, et d'une certaine quantité de chlore qui provient des chlorures que renferme presque toniours le nitrate de potasse du commerce.

On sépare le chlore au moyen du nitrate d'argent, versé goutte à goutte dans l'acide nitrique impur, jusqu'à ce qu'il cesse de précipiter par ce réactif; on laisse déposer; on décante le liquide clair, et on le distille à une douce chaleur sur une petite quantité de nitrate de baryte, qui s'empare de l'acide sulfurique.

L'acide nitrique pur, suffisamment étendu d'eau, ne doit précipiter ni par le nitrate d'argent ni par le nitrate de baryte. Il ne doit pas avoir sensiblement de couleur; il peut marquer jusqu'à 40° au pèse-acide. On doit éviter de l'exposer aux rayons de la lumière vive, qui le jaunit et le décompose en partie.

NITRATE DE POTASSE FONDIL.

(Cristal minéral.)

NITBAS POTASSICUS FUSUS.

M. Nitrate de potasse (Nitras potassicus).

Chauffez-le dans un creuset de Hesse jusqu'à fusion parfaite: coulez-le, dès qu'il sera liquéfié, sur une surface unie de marbre ou de métal, sur laquelle il se solidifiera promptement par le refroidissement.

La préparation dite sel de prunelle s'obtient en ajoutant au nitre en fusion h grammes de soufre, et coulant le produit comme il vient d'être dit.

ARSÉNITE DE POTASSE.

Liqueur arsenicale de Fowler.

ARSENIS POTASSICUS.

2 Acide ar	sénieux (A	1 ci dum	arse	niosun	m).			1
Carbonat	e de potas	se (C	arbone	is pot	aśsici	ıs).		4
Eau dist	tillée (Aq	ua sti	llatitia).		· m an al	inna	100
	mélisse co situm).	mpose ·	·	ootati •	ım cu:	<i>.</i>		3
						1.		

Réduisez l'acide arsénieux en poudre; mêlez-le avec le carbonate de potasse, et faites bouillir avec l'eau dans un vase de verre jusqu'à ce que l'acide arsénieux soit dissous complétement. Ajoutez l'alcool de mélisse à la liqueur quand elle sera refroidie ; filtrez. et remettez une quantité d'eau suffisante pour que le tout représente exactement 1000 grammes; vous aurez de cette manière une liqueur qui contiendra un centième de son poids d'acide arsénieux.

Tustrale de d'olasse fonde

Withate & dotate

arsonite a Solatte

Roide arsonius Casbonate de potasse purifié

10

10

Eartrale & Sofate . 2 de See

Creme de laste pulverice	400
Sulfate de dez purific	100
deide sulfurique	80
· mitrique	lo
Commoningue -	400

TARTRATE DE POTASSE ET DE FER.

TARTRAS FERRICO-POTASSICUS.

\mathcal{U}	Bi-tartrate de potass	se (Cr	ème d	e tar	tre) (E	i-tart	ras	
_	potassicus)							400
	Eau pure (Aqua).			. •		. •		2400
	Peroxyde de fer hy	drate	e(Hy)	dras	ferrice	ıs).		Q.S.

Mettez l'eau et la crème de tartre pulvérisée dans une bassine d'argent ou dans un vase de verre ou de porcelaine; portez à l'ébullition, et ajoutez du peroxyde de fer hydraté jusqu'à ce qu'îl refuse de se dissoudre. Filtrez et évaporez à siccité à une douce chaleur.

douce chaleur. La tartrate de potasse et de fer est d'une couleur rougeâtre, d'une saveur styptique, très-soluble dans l'eau.